Beitrag zur Kenntnis eines kleinen Zuflußes der Donau bei Alsógöd (Ungarn) (Danubialia Hungarica, XXXVII)

Von

Zs. T. DVIHALLY und E. V. KOZMA*

Herrn Professor Dr. Endre Dudich zum 70. Geburtstag gewidmet

In unmittelbarer Nähe der Ungarischen Donauforschungsstation von Alsógöd wurden durch Stauungen des aus verschiedenen Quellen entspringenden Wassers eine Reihe künstlicher Teiche errichtet. In den durch Schleusen voneinander getrennten 6 Bassins findet zeitweise ein Durchsickern des Wassers statt. Der größte (0,5 Hektar) und tiefste (1,5—2 m) dieser Teiche wurde von uns ein Jahr hindurch untersucht.

An Grundwassern ist diese Uferabschnitt der Donau ziemlich reich, es entspringen hier zahlreiche Quellen, die sich in die Donau ergießen. Aus dem Zusammenfließen solcher Grundgewässer erhält die Donau einen Teil ihres Wassers und den überwiegenden Teil des anorganischen Salzertrages, da diese Grundwasser nämlich verhältnismäßig reich an gelösten Salzen sind. Interessant erschien es den Salzgehalt des der Donau nahe liegenden Quellensystems zu untersuchen, dessen chemische Zusammensetzung übrigens dem in der Umgebung überall anzutreffendem Grundwasser ähnlich ist, ferner festzustellen, wie weit der gelöste Salzgehalt beständig ist und in welchem Masse er Abweichungen von der in der Donau zur selben Zeit gemessenen Salzkonzertrationen aufweist.

Außer den Untersuchungen des Quellenteiches und der Donau wurden bei niederem Wasserstand in verschiedenen Jahreszeiten länger hindurch auch die Grundwasser des hyporheischen Raumes analysiert. (V. Kozma, in litt.). Auf Abb. 1 werden die Orte der Wasserproben, auf Abb. 2 die Ansicht des untersuchten Teiches veranschaulicht.

Methodik

Ein Jahr hindurch wurden bei 41 Gelegenheiten chemische Untersuchungen im Wasser des Teiches und der Donau vorgenommen. Die Wasserproben wurden mit dem Schöpfer von Maucha—Wereschtschagin 30 cm unter der Wasserproben wurden mit dem Schöpfer von Maucha—Wereschtschagin 30 cm unter der Wasserproben wurden mit dem Schöpfer von Maucha—Wereschtschagin 30 cm unter der Wasserproben wurden mit dem Schöpfer von Maucha—Wereschtschagin 30 cm unter der Wasserproben wurden mit dem Schöpfer von Maucha—Wereschtschaften von Maucha—Wereschtschaft

^{*} Frau Dr. Zsuzsa Dvihally-Tamás und Frau Erzsébet Kozma-Varga, Magyar Dunakutató Állomás (Ungarische Donauforschungsstation), Alsógöd, Jávorka Sándor u. 14.

seroberfläche geschöpft. Mit der Bearbeitung der Wasserproben konnte, dank der Nähe der Ungarischen Donauforschungsstation, innerhalb einer halben

Stunde nach der Entnahme gleich begonnen werden.

Die chemischen Analysen wurden mit der Halbmikro-Feldmethode nach Maucha volumentrisch durchgeführt (Maucha, 1932, 1947). Eine Ausnahme bildete die Bestimmung des Ca²+ und der Gesamthärte, welche ebenfalls volumetrisch mit Natriumversenat gemessen wurde (Csajaghy & Tolnay, 1952). Die Alkalinität wurde mit Salzsäure, Cl⁻ mit Silbernitrat, der pH-Wert mit Hilfe von Metanitrophenol bestimmt. Die HCO₃⁻ -Menge wurde aus dem Alkalinitätswert, die der Mg²+ aus der Differenz der Gesamthärte und der Ca-Härte errechnet. Das Ammonium-Ion bestimmten wir mit Hilfe des Nessler-Reagenten, das Nitrit-Ion mit dem Zeitverfahren, den Sauerstoffverbrauch schließlich nach der Methode von Schulze-Winkler.

Ergebnisse

In Tabelle 1 sind die Ergebnisse der einjährigen Untersuchungsserien zusammengestelt. Da die Proben zur selben Zeit entnommen wurden, lassen sie sich mit den Angaben der Ergebnisse des Donauwassers in Tabelle 2 gut vergleichen (DVIHALLY & KOZMA, 1963).

Das Wasser der Donau ist an gelösten Salzen ärmer als jenes der Teiche, da grösstenteils die Donau ihren Wasserertrag nicht aus dem Grundwasser, son-

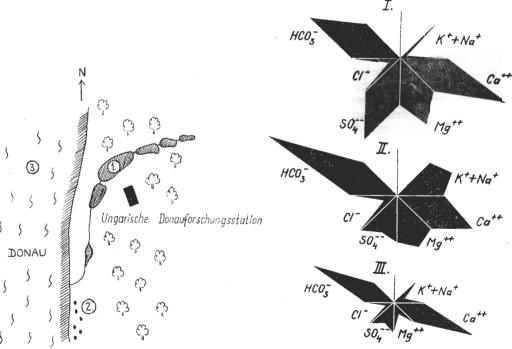


Abb. 1. Skizze des Quellenteiches

Abb. 2. Gesamtsalzgehalt-Diagramme der untersuchten Gewässer nach Maucha Ausblick von Untersuchungsteich auf die Donan

dern unmittelbar von der Oberfläche einfließender Gewässer erhält, die nur minimale Mengen gelöster Bodensalze führen, welche durch Niederschlag oder-Schmelzwasser in Lösung gebracht wurden. Auf den Salzgehalt der Flüsse sind die biologischen Vorgänge von geringer Auswirkung, so daß der Salzgehalt der Donau vorwiegend von hydrographischen Faktoren bedingt wird. Das Wasser der Teiche ist wegen dem näheren Kontakt mit dem Grundwasser und den intensiveren biologischen Vorgängen im allgemeinen reicher an gelösten Salzen. Dies haben auch unsere Untersuchungen erwiesen. Die Unterschiede sind auf Abb. 3, auf dem nach MAUCHA (1949) auf Grund der Durchschnittswerte des Quellenteiches, der Donau und der übrigen Grundgewässer berechneten Gesamtsalzgehalt-Diagrammen veranschaulicht. Der Gesamtsalzgehalt des Grundwassers und des Teiches stimmt fast überein und ist bei beiden größer als bei der Donau. Aus den Ergebnissen unserer Untersuchungen geht weiterhin hervor, daß die Schwankungen der Hauptionen des Quellenteichwassers und deren Durchschnittswerte in allen Jahreszeiten größer sind als die des Donauwassers (Abb. 3 und 4).

SCHRIFFTUM

- CSAJÁGHY, G. & TOLNAY, V.: A víz összes keménységének, valamint kalcium- és magnéziumtartalmának helyszíni meghatározása. (Die örtliche Bestimmung der Gesamthärte, wie auch des Kalzium- und Magnesiumgehaltes des Wassers). Hidrol. Közl., 1952, p. 438-441.
- DVIHALLY, S. T. & KOZMA, E. V.: Jahresuntersuchung der chemischen Milieufaktoren des Donauwassers im Bereich der ungarischen Donauforschungsstation Alsógöd. (Danubialia Hungarica, XXI.) Arch. Hydrobiol. Suppl. Donauforschung, 27, 1964, p. 365-380.
- 3. Kozma, E. V.: Beiträge zur Chemie des Grundwassers der Donau bei Alsógöd (Ungarn). In litt.
- MAUCHA, R.: Hydrochemische Methoden in der Limnologie. Die Binnengewässer, 12, 1932, pp. 173.
- MAUCHA, R.: Hydrochemische Halbmikrofeldmethoden, Arch. Hydrobiol., 41, 1947, p. 353-391.
- MAUCHA, R.: Einige Gedanken zur Frage des Nährstoffhaushalts der Gewässer-Hydrobiologie, 1949, p. 225-237.
- Tőrv, K.: A Duna és szabályozása. (Die Donau und ihre Regelung.) Budapest, 1952, pp. 454.

Tabelle 1. Chemische Analysenergebnisse

Datum	Eis cm	pH	Alkalinität mval/l	Karbonathärte d. G.	Gesamthärte d. G.
1958		197			
29. VII.		7,90	7,4	20,4	15,7
1. VIII.		8,24	4,6	12,8	21,7
5. VIII.	_	8,24	4,7	13,2	26,9
7. VIII.		7,90	5,1	14,2	30,4
12. VIII.		8,06	5,2	14,6	29,9
29. VIII.	_	8,20	4,9	13,8	21,7
5. IX.		8,00	5,1	14,3	26,0
11. IX.		7,85	5,0	14,0	27,2
17. IX.		8,01	4,6	12,9	26,3
	_	7,66	4,7	13,2	26,9
30. X.		8,06	5,0	14,0	25,6
12. XI.	_	8,16	5,3	14,8	18,3
19. XI.		8,24	5,0	14,1	26,8
26. XI.	_	1 .	,	13,9	28,1
3. XII.	2	8,01	5,0		-
10. XII.	6	7,62	5,2	14,5	28,6
17. XII.	2	7,73	4,2	11,8	24,2
1959					0.1.0
2. I.	_	7,85	5,1	14,4	31,9
7. I.	-	8,24	4,7	13,1	27,5
14. I.	-	7,91	5,1	14,3	30,5
28. I.		8,29	4,8	13,5	26,4
5. II.	_	8,06	4,6	12,9	27,8
11. II.		8,39	4,4	12,3	22,8
18. II.	7	7,65	5,3	14,3	26,7
25. II.	15	8,06	4,5	12,7	24,4
3. III.	8	7,85	4,9	13,6	27,3
11. III.	3	8,06	4,4	12,2	27,5
18. III.		7,91	3,8	10,8	26,7
25. III.		7,96	4,9	13,7	27,1
7. IV.	,	7,96	4,4	12,4	27,1
15. IV.	_	7,91	3,8	10,7	26,7
21. IV.	_	7,85	4,0	11,2	26,2
13. V.	_	7,85	4,1	11,6	27,8
19. V.		8,11	3,5	9,7	19,1
28. V.	·	7,96	3,6	10,7	24,0
3. VI.	_	8,11	3,9	10,8	22,7
10. VI.		8,24	3,4	9,5	21,6
16. VI.		8,06	4,4	12,4	24,4
23. VI.		8,01	3,1	8,7	19,7
1. VII.		7,96	3,7	10,3	20,7
7. VII.	_	8,01	3,8	10,6	21,2
		1	3,5	9,7	23,3
16. VII.	_	8,01	0,0	5,1	20,0

(alciumhärte d. G.	Magnesiumhärte d. G.	HCO ;	Ca++ mg/l	Mg++ mg/l	CI- mg/I	Sauerston verbraud mg/l
				1		
13,2	2,5	451,5	94,6	10,8	30,8	
15.4	6,3	278.8	109,7	27,3	30,9	_
19,3	7,6	288,6	137,8	33,0	25,6	
17,9	12,5	309.3	127,9	54,2	25,5	
18,1	11,8	318,5	120,5	51,2	26,3	_
15,4	11,7	301,6	109,8	50,7	30,5	9.0
15,6	10,4	309,8	111,4	45,1		2,8
17,0	10,2	305,3	121,4	44,2	39,4	3,1
10,0	16,3		1	1	30,2	3,5
15,1	11,8	273,3	71,2	70,7	29,8	1,9
·	1	289,8	107,9	51,2	25,7	2,5
14,0	9,0	306,1	118,8	39,0	25,5	6,1
14,8	2,1	322,2	115,9	9,1	30,2	7,2
14,1	10,3	307,7	117,8	44,7	21,1	3,4
13,9	11,1	302,9	121,3	48,1	27,7	2,9
14,5	11,2	316,9	124,4	48,6	26,3	4,6
11,8	10,2	257,1	99,9	44,2	22,5	2,9
18,2	13,7	313,9	129,8	59,4	29,2	4,8
17,0	10,5	284,6	121,7	45,5	26,6	2,7
17,4	13,1	311,8	124,2	56,8	29,2	1,5
15,3	11,1	294,0	109,4	48,1	28,6	2,4
16,9	10,9	282,1	121,0	47,3	33,1	1,6
14,0	8,8	267,3	100,1	38,2	28,3	4,2
16,6	10,1	323,4	118,3	43,8	24,5	1,4
15,1	11,3	275,8	107,6	49,0	24,3	2,1
15,6	11,7	296,7	111,6	50,7	28,8	1,7
15,7	11,8	266,1	112,0	51,2	27,5	2,7
13,8	12,9	234,8	98,6	55,9	27,7	2,6
15,8	11,3	298,1	112,8	49,0	29,9	2,1
15,3	11,8	269,9	109,0	51,2	30,6	1,9
14,1	12,6	232,5	100,4	54,6	25,3	3,0
14,8	11,4	245,0	105,5	49,4	25,8	4,2
15,1	12,7	252,0	108,0	55,1	33,5	3,4
12,0	7,1	211,5	85,7	30,8	28,1	1,8
13,5	10,5	219,4	96,7	45,5	24,9	4,0
15,1	7,6	235,3	108,0	33,0	27,5	3,0
12,9	8,7	207,7	92,4	37,7	24,7	2,5
15,0	9,4	271,2	107,4	40,8	24,1	
11,0	8,7	188,8	78,8	37,7	26,9	2,6
13,5	7,2	224,5	96,5	31,2	27,3	3,7
14,6	6,6	231,8	104,0	28,6	27,8	2,9
12,3	11,0	212,3	88,2	47,7	27,5	2,9

Tabelle 2. Chemische Analysenergebnisse der Donau (Abschnitt

Datum	рН	Alkalinität mval/l	Karbonathärte d, G.	Gesamthärte d. G.
1958				
1000	8,11	2,6	7,3	9,6
29. VII.		2,7	7,6	8,7
1. VIII.	8,33	2,4	6,7	10,5
5. VIII.	8,15	1 .	7,6	10,1
7. VIII.	8,15	2,7	7,6	11,2
12. VIII.	7,90	2,7	7,7	9,7
29. VIII.	8,15	2,7	7,4	9,9
5. IX.	8,20	2,8	8,1	10,4
11. IX.	8,15	2,9	7,5	10,7
17. IX.	8,06	2,7	1	10,8
30. X.	7,85	2,7	7,7	10,9
12. XI.	8,24	3,1	8,7	11,5
19. XI.	8,33	2,9	8,1	11,5
26. XI.	7,96	3,0	8,3	
3. XII.	8,20	3,1	8,8	12,3
10. XII.	7,79	3,2	8,8	12,2
17. XII.	7,76	2,6	7,3	10,4
1959				11.0
2. I.	7,73	2,7	7,5	11,3
7. I.	7,76	2,6	7,2	10,6
14. I.	7,79	3,3	9,1	12,4
28. I.	8,20	2,9	8,1	11,9
5. II.	7,91	3,4	9,4	13,3
11. II.	8,39	3,0	8,5	12,4
18. II.	7,79	3,5	9,8	12,9
25. II.	7,96	3,3	9,3	14,0
3. III.	7,79	2,8	7,8	10,4
11. III.	7,85	1,9	5,4	9,2
18. III.	7,85	2,6	7,2	12,5
25. III.	8,06	2,9	8,1	12,0
7. IV.	8,15	3,0	8,3	12,4
15. IV.	7,96	2,4	6,6	11,2
21. IV.	8,01	2,5	7,0	10,5
13. V.	8,24	2,8	7,7	11,4
19. V.	8,24	2,6	7,3	10,9
28. V.	8,24	2,3	6,5	11,4
	8,42	2,8	7,7	12,5
3. VI.	8,01	2,1	6,0	10,0
10. VI.	7,85	2,4	6,8	12,4
16. VI.	7,96	2,7	7,2	9,8
23. VI.	8,01	2,5	6,9	10,8
1. VII.	8,01	2,4	6,7	11,6
7. VII.		2,4	7,2	11,1
16. VII.	.8,29	2,0	.,_	

bei Alsógöd des Vácer Donauarmes, Stromkm 1669)

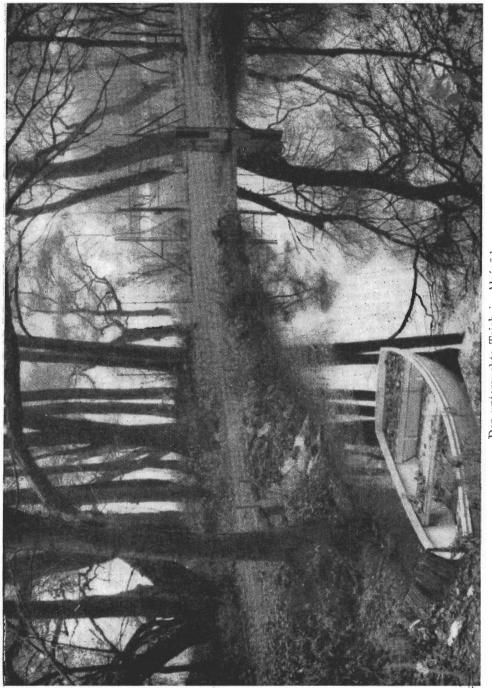
Kalciumhärte d. G.	Magnesium- härte d. G.	HCO ₃ - mg/l	Ca++ mg/l	Mg : mg/l	CI- mg/i	Sauerstor verbraud mg/l
		187				
6,3	3,4	158,6	44,9	14,7	8,9	
5,9	2,8	165,9	42,5	12,1	10,6	_
7,0	3,0	148,2	55,4	11,7	6,5	_
7,4	2,7	165,3	49,3	18,6	8,4	
6,9	4,3	164,7	53,1	11,7	7,8	~_
6,6	3,1	168,4	47,4	13,4	9,7	_
6,4	3,5	173,3	46,0	15,2	10,9	4,
6,3	4,1	175,7	45,2	17,8	12,1	7,
6,1	4,6	162,3	43,2	20,0	10,1	4,
7,8	3,0	168,7	55,7	13,0	8,7	2,
8,0	2,9	189,3	57,4	12,6	8,6	7,4
8,8	5,2	177,2	52,7	17,8	12,1	6,
8,2	3,3	180,2	58,9	14,3	8,2	3,
8,4	3,9	191,6	60,0	16,9	9,6	4,
10,3	5,7	192,6	60,1	16,0	10,5	4,
7,3	3,1	159,9	52,1	13,4	10,2	5,
ŕ	,					
6,5	4,8	163,4	46,1	20,8	10,5	4,
7,2	3,4	156,4	51,2	14,7	8,9	4,
8,1	4,3	198,6	58,0	18,6	10,5	3,
7,9	4,0	177,6	56,7	17,3	10,2	4,
8,7	4,6	204,6	61,8	20,0	13,0	3,
8,8	3,6	185,0	62,9	15,6	11,9	4,
8,3	4,7	214,2	59,4	20,4	13,0	4,0
8,6	5,4	203,3	61,5	23,4	12,2	4,
7,4	3,0	168,9	53,0	13,0	10,2	4,5
6,8	2,4	180,9	62,9	18,2	11,9	5,
8,5	4,0	158,0	60,4	17,3	8,6	3,
7,6	4,4	177,2	54,5	19,1	12,4	4,
8,0	4,4	181,2	57,2	19,1	13,9	4,
7,1	4,1	143,9	51,0	17,8	9,4	5,8
7,7	2,8	151,9	55,2	12,1	12,0	4,
7,6	3,8	168,0	54,0	16,5	11,2	3,8
6,6	4,3	159,8	47,0	18,6	11,1	2,4
7,5	3,9	141,2	53,2	16,9	9,0	5,0
8,7	3,8	168,0	62,5	16,5	10,9	4,
7,1	4,0	130,9	44,6	16,5	10,7	3,
7,8	4,6	148,4	55,4	20,0	7,3	3,
7,1	2,7	156,6	51,0	11,7	9,9	3,
7,7	3,1	150,4	54,7	13,4	10,5	3,
8,2	3,4	146,4	58,3	14,7	11,1	2,
7,3	3,8	148,9	52,4	16,5	9,4	3,0

Tabelle 3. Vergleich der während des Jahres gemessenen kleinsten und grössten chemischen Werte

	Teich		Donau	
	Minimum	Maximum	Minimum	Maximum
рН	7,62	8,39	7,76	8,42
Alkalinität mval/l	3,1	7,4	1,9	3,5
HCO ₃ mg/I	188,8	451,5	130,9	214,2
Gesamthärte d. G.	15,7	31,9	8,7	14,0
Ca++ mg/l	71,2	137,8	42,5	62,9
Mg ⁺⁺ mg/l	9,1	70,7	11,7	23,4
Cl- mg/l	21,1	39,4	6,5	13,9
Sauersteffverbrauch mg/l	1,4	7,2	2,4	7,8

Tabelle 4. Jahres- und jahreszeitliche chemische Durchschnittswerte des Teichwassers und des Donauwassers

	16	Durchschnittswerte Teich Donau pH		Durchschnittswerte Teich Donau Alka!ini{ät mval/l	
Sommer, 1958		8,04	8,13	5,2	2,7
Herbst, 1958		7,93	8,02	4,9	2,9
Winter, 1958—59		8,02	7,91	4,7	2,9
Frühjahr, 1959		8,00	8,12	4,0	2,6
Sommer, 1959		8,00	8,06	3,5	2,6
Jahresdurchschnittswert		8,00	8,04	4,5	2,7
		HCO mg/l		Gesamthärte d. G	
Sommer, 1958		315,2	164,7	25,1	10,1
Herbst, 1958		300,4	179,9	25,5	11,4
Winter, 195859		286,4	182,8	27,2	11,9
Frühjahr, 1959		244,3	157,1	24,7	11,5
So nmer, 1959		214,4	150,6	21,2	10,8
Jahresdurchschnittswert **		272,1	167,0	24,7	11,1
		Ca++ mg/l		Mg^{++} mg/l	
Sommer, 1958		111,6	47,4	43,0	15,0
Herbst, 1958		115,1	56,7	40,7	14,9
Winter, 1958—59		114,0	57,6	49,6	18,1
Frühjahr, 1959	_	102,6	53,5	44,7	17,3
Sommer, 1959		91,9	54,1	36,3	14,1
Jahresdurchschnittswert		107,0	53,9	42,9	15,9
		Cl- mg/l		Sauerstoffver- brauch mg/l	
Sommer, 1958		29,9	9,4	2,8	5,6
Herbst, 1958		25,6	9,7	4,2	5,0
Winter, 1958—59		28,0	11,0	2,5	4,2
Frühjahr, 1959		27,4	10,8	2,9	4,1
Sommer, 1959		27,4	10,2	3,0	3,1
Jahresdurchschnittswert		27,7	10,2	3,1	4,4
			:		



Der untersuchte Teich in Alsögöd